

# الامتحان الوطني الموحد للبكالوريا

## الدورة العادية 2013

### الموضوع



NS27

المملكة المغربية  
وزارة التربية الوطنية  
المركز الوطني للتقويم والامتحانات والتوجيه

|   |                 |  |                     |
|---|-----------------|--|---------------------|
| 3 | مدة<br>الإختبار | الفيزياء والكيمياء   | المادة              |
| 5 | المعامل         | شعبة العلوم التجريبية مسلك علوم الحياة والأرض ومسلك العلوم الزراعية<br>وشعبة العلوم والتكنولوجيات بمسلكيها | الشعبة<br>أو المسلك |

◀ يسمح باستعمال الآلة الحاسبة العلمية غير القابلة للبرمجة  
◀ تعطى التعابير الحرفية قبل إنجاز التطبيقات العددية

يتضمن موضوع الامتحان أربعة تمارين: تمرين في الكيمياء وثلاثة تمارين في الفيزياء

● الكيمياء: دراسة مُقْلَح تجاري (7 نقط)

● الفيزياء

○ التمرين 1: الإشعاعات النووية في خدمة الطب (3 نقط)

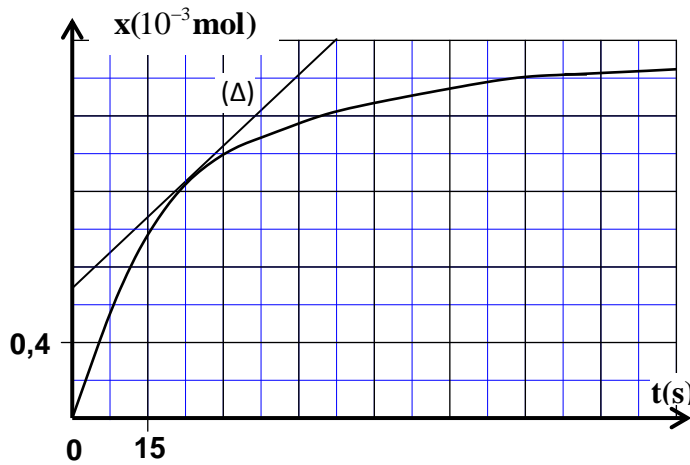
○ التمرين 2: المكثفات العادية والمكثفات الفائقة (5 نقط)

○ التمرين 3: مميزات بعض المقادير المرتبطة بحركة جسم صلب (5 نقط)

|                  |      |  |
|------------------|------|--|
| الصفحة<br>2<br>5 | NS27 | الامتحان الوطني الموحد للبكالوريا - الدورة العادية 2013 - الموضوع - مادة: الفيزياء والكيمياء - شعبة العلوم التجريبية<br>مسلك علوم الحياة والأرض ومسلك العلوم الزراعية وشعبة العلوم والتكنولوجيات بمسلكها |
|------------------|------|--|

| التنقيط   | الموضوع   |   |   |  |                                       |                                 |                               |
|---|---|---|---|--|---------------------------------------|---------------------------------|-------------------------------|
|   | <p><b>الكيمياء (7 نقط): دراسة مُقلَّح تجاري</b></p> <p>تتعرض أغلب الأجهزة الكهربائية المنزلية مثل: المسخن المائي الكهربائي و آلة تقطير القهوة ... إلى ترسبات كلسية يمكن إزالتها باستعمال مُقلَّحات (détartrants) تجارية. يُفضل استعمال المقلحات التي تحتوي على حمض اللاكتيك <math>C_3H_6O_3</math> نظرا لفعاليته وعدم تفاعله مع مكونات الأجهزة، وتحلله بسهولة في الطبيعة إضافة إلى كونه غير ملوث للبيئة.</p> <p>يهدف هذا التمرين إلى دراسة محلول مائي لحمض اللاكتيك، والتحقق من النسبة المئوية الكتلية لهذا الحمض في مُقلَّح تجاري، ثم دراسة تتبع تطور سرعة التفاعل أثناء إزالة راسب كلسي.</p> <p><b>المعطيات:</b></p> <table border="1"> <tr> <td> <ul style="list-style-type: none"> <li>النسبة المئوية الكتلية لحمض اللاكتيك في المقلح: <math>P = 45\%</math></li> <li>يُفرغ المقلح التجاري المركز في الجهاز المراد تنظيفه؛</li> <li>يستعمل المقلح التجاري المركز مع التسخين.</li> </ul> </td><td> <p>معلومات مدونة على لصيقة قنينة المقلح التجاري</p> </td></tr> <tr> <td><math>M(C_3H_6O_3) = 90 \text{ g.mol}^{-1}</math></td><td>الكتلة المولية الجزيئية لحمض اللاكتيك</td></tr> <tr> <td><math>\rho = 1,13 \text{ kg.L}^{-1}</math></td><td>الكتلة الحجمية للمقلح التجاري</td></tr> </table> <p><b>1. دراسة محلول مائي لحمض اللاكتيك</b></p> <p>نحضر حجما <math>V_0 = 500 \text{ mL}</math> لمحلول مائي لحمض اللاكتيك <math>C_3H_6O_3(aq)</math> تركيزه المولي <math>C_0 = 0,1 \text{ mol.L}^{-1}</math>. أعطى قياس pH هذا المحلول القيمة <math>pH = 2,44</math>.</p> <p><b>0.5</b> 1.1. أكتب المعادلة الكيميائية النمذجة لتفاعل حمض اللاكتيك مع الماء علما أن التحول غير كلي.</p> <p><b>1</b> 2.1. أنشئ الجدول الوصفي لتقدم التفاعل.</p> <p><b>0.75</b> 3.1. تحقق أن قيمة <math>x_{eq}</math> التقدم النهائي للتفاعل عند حالة توازن المجموعة هي <math>x_{eq} \approx 1,81.10^{-3} \text{ mol}</math>.</p> <p><b>0.75</b> 4.1. أوجد قيمة <math>pK_A</math> للمزدوجة <math>C_3H_6O_3(aq) / C_3H_5O_3^-(aq)</math>.</p> <p><b>2. تحديد النسبة المئوية الكتلية لحمض اللاكتيك في مُقلَّح تجاري</b></p> <p>نستعمل مقلحا تجاريا مركزا يحتوي على حمض اللاكتيك تركيزه المولي <math>C</math>. للتحقق من قيمة النسبة المئوية الكتلية لحمض اللاكتيك في هذا المقلح، نخفف المقلح التجاري المركز 100 مرة فنحصل على محلول مائي <math>(S_A)</math> لحمض اللاكتيك تركيزه المولي <math>(C_A = \frac{C}{100})</math>. نعاير الحجم <math>V_A = 10 \text{ mL}</math> من المحلول <math>(S_A)</math> بواسطة محلول مائي لهيدروكسيد الصوديوم <math>Na^+(aq) + HO^-(aq)</math> تركيزه المولي <math>C_B = 2.10^{-2} \text{ mol.L}^{-1}</math>. الحجم المضاف عند التكافؤ هو <math>V_{B,E} = 28,3 \text{ mL}</math>.</p> <p><b>0.5</b> 1.2. أكتب المعادلة الكيميائية للتفاعل الحاصل أثناء المعايرة والذي نعتبره كليا.</p> <p><b>1</b> 2.2. أحسب قيمة <math>C_A</math>. استنتج قيمة <math>C</math>.</p> <p><b>0.5</b> 3.2. يعبر عن النسبة المئوية الكتلية لحمض اللاكتيك في المقلح التجاري بالعلاقة <math>P = \frac{C.M(C_3H_6O_3)}{\rho}</math>. تحقق من قيمة النسبة المئوية الكتلية لحمض اللاكتيك في المقلح التجاري.</p> | <ul style="list-style-type: none"> <li>النسبة المئوية الكتلية لحمض اللاكتيك في المقلح: <math>P = 45\%</math></li> <li>يُفرغ المقلح التجاري المركز في الجهاز المراد تنظيفه؛</li> <li>يستعمل المقلح التجاري المركز مع التسخين.</li> </ul> | <p>معلومات مدونة على لصيقة قنينة المقلح التجاري</p> | $M(C_3H_6O_3) = 90 \text{ g.mol}^{-1}$ | الكتلة المولية الجزيئية لحمض اللاكتيك | $\rho = 1,13 \text{ kg.L}^{-1}$ | الكتلة الحجمية للمقلح التجاري |
| <ul style="list-style-type: none"> <li>النسبة المئوية الكتلية لحمض اللاكتيك في المقلح: <math>P = 45\%</math></li> <li>يُفرغ المقلح التجاري المركز في الجهاز المراد تنظيفه؛</li> <li>يستعمل المقلح التجاري المركز مع التسخين.</li> </ul> | <p>معلومات مدونة على لصيقة قنينة المقلح التجاري</p>   |   |   |  |                                       |                                 |                               |
| $M(C_3H_6O_3) = 90 \text{ g.mol}^{-1}$  | الكتلة المولية الجزيئية لحمض اللاكتيك   |   |   |  |                                       |                                 |                               |
| $\rho = 1,13 \text{ kg.L}^{-1}$   | الكتلة الحجمية للمقلح التجاري   |   |   |  |                                       |                                 |                               |

## 3. دراسة تتبع تطور سرعة التفاعل أثناء إزالة راسب كلسي



يتكون الراسب الكلسي المتكون في آلة تقطير القهوة أساسا من كربونات الكالسيوم  $\text{CaCO}_3(\text{s})$ . يؤثر حمض اللاكتيك على كربونات الكالسيوم أثناء عملية إزالة هذا الراسب. للوقوف على بعض العوامل المؤثرة على مدة إزالة الراسب، نصب حجما  $V = 10 \text{ mL}$  من المحلول المخفف ( $S_A$ ) السابق للمقلح التجاري على كمية من كربونات الكالسيوم الصلب، وتتبع باستعمال تركيب تجريبي ملائم تطور تقدم التفاعل. مكّنت الدراسة التجريبية باستعمال وسيط معلوماتي من خط المنحنى جانبه الممثل لتغير التقدم  $x$  للتفاعل ببلالة الزمن.

**1.3 0.75** قيمة زمن نصف التفاعل هي  $t_{1/2} = 15 \text{ s}$ . أوجد قيمة  $x_f$  التقدم النهائي للتفاعل.

**2.3 0.75** عين مبيانيا قيمة  $v$  السرعة الحجمية للتفاعل عند اللحظة  $t = 22,5 \text{ s}$  ( نذكر أن  $v = \frac{1}{V} \cdot \frac{dx}{dt}$  ويمثل المستقيم

( $\Delta$ ) المماس للمنحنى عند اللحظة  $t = 22,5 \text{ s}$ ).

**3.3 0.5** تشير اللصيقة إلى أنه خلال عملية التنظيف يجب استعمال المقلح التجاري المركز مع التسخين. ما هو أثر استعمال المقلح التجاري المركز مع التسخين على المدة الزمنية اللازمة لإزالة الراسب؟ علل جوابك.

## الفيزياء (13 نقطة)

## التمرين 1 (3 نقط): الإشعاعات النووية في خدمة الطب

يعتبر الطب أحد المجالات الرئيسية التي عرفت تطبيقات للأنشطة الإشعاعية؛ حيث يوظف عدد من النويدات المشعة لتشخيص الأمراض ومعالجتها، ومن بينها الرينيوم  $^{186}_{75}\text{Re}$  الذي تستعمل جرعات منه للتخفيف من آلام الروماتيزم عن طريق الحقن الموضعي.

المعطيات:

ثابتة النشاط الإشعاعي للرينيوم  $^{186}_{75}\text{Re}$ :  $\lambda = 2,2 \cdot 10^{-6} \text{ s}^{-1} = 0,19 \text{ jour}^{-1}$

**1. تفتت نويدة الرينيوم  $^{186}_{75}\text{Re}$**

**1.1 0.5** أعط تركيب نويدة الرينيوم  $^{186}_{75}\text{Re}$ .

**2.1 0.75** ينتج عن تفتت النويدة  $^{186}_{75}\text{Re}$  نويدة الأوسميوم ( $^{186}_{76}\text{Os}$  Osmium).

أكتب معادلة تفتت نويدة الرينيوم، وحدد طراز هذا الإشعاع.

**2. الحقن الموضعي بالرينيوم**

يوجد الدواء المستعمل للحقن على شكل جرعات، تحتوي على الرينيوم  $^{186}_{75}\text{Re}$ ، حجم كل واحدة منها  $V_0 = 10 \text{ mL}$ . النشاط الإشعاعي للرينيوم الموجود في كل جرعة عند اللحظة  $t_0 = 0$  هو  $a_0 = 4 \cdot 10^9 \text{ Bq}$ .

**1.2 0.5** حدد، بالوحدة (jours)، قيمة عمر النصف  $t_{1/2}$  للرينيوم  $^{186}_{75}\text{Re}$ .

**2.2 0.5** أوجد، عند اللحظة  $t_1 = 4,8 \text{ jours}$ ، قيمة  $N_1$  عدد نويدات الرينيوم الموجودة في كل جرعة.

**3.2 0.75** عند نفس اللحظة  $t_1$  نأخذ من الجرعة ذات الحجم  $V_0 = 10 \text{ mL}$ ، حقنة حجمها  $V$  وعدد نويدات الرينيوم فيها هو  $N = 3,65 \cdot 10^{13}$ ، ثم نحقن بها مريضا في مفصل الكتف. أوجد قيمة  $V$ .

## التمرين 2 (5 نقط): المكثفات العادية والمكثفات الفائقة

المكثفات مركبات إلكترونية تختلف من حيث رتبة قدر سعتها ووظيفتها، إذ تستعمل المكثفات العادية ذات السعة من رتبة قدر الميكروفاراد  $\mu F$  في الأجهزة والأنظمة الكهربائية والإلكترونية المتداولة التي تعتمد في مبدأها على التذبذبات الكهربائية، وبالمقابل توّظف المكثفات الفائقة (supercondensateurs) ذات السعة من رتبة قدر الكيلوفاراد  $10^3 F$  في محركات السيارات الكهربائية الهجينة (hybrides) ودائرة إقلاع محركات الترامواي ... يهدف هذا التمرين إلى دراسة تصرف مكثف (عادي/فائق) في دائرة كهربائية، ومقارنة تخزين الطاقة الكهربائية في هذين النوعين من المكثفات، وكذا دراسة انتقال الطاقة بين مكثف ووشيجة في دائرة RLC متوالية.

## 1. تصرف مكثف في دائرة كهربائية

نعتبر التركيب الممثل في الشكل (1) والمكون من:

- مولد مؤتمل للتوتر قوته الكهرمحركة  $E = 6 V$ ؛

- مكثف عادي سعته  $C$  غير مشحون بدئيا؛

- موصل أومي مقاومته  $R = 65 \Omega$ ؛

- قاطع التيار  $K$ .

عند اللحظة  $t=0$ ، نغلق قاطع التيار فيشحن المكثف.

1.1. أثبت أن المعادلة التفاضلية التي يحققها التوتر  $u_C$  تكتب:

$$\frac{du_C}{dt} + \frac{1}{R.C}.u_C = \frac{E}{R.C}$$

0.5

2.1. حل المعادلة التفاضلية هو  $u_C = A.(1 - e^{-\frac{t}{\tau}})$ . أوجد تعبير الثابتة  $A$  وثابتة الزمن  $\tau$  بدلالة برامترات الدارة.

0.75

3.1. قيمة ثابتة الزمن هي  $\tau = 6,5.10^{-4} s$ . استنتج قيمة  $C$ .

0.5

4.1. أحسب قيمة الطاقة الكهربائية  $\mathcal{E}_e$  المخزونة في المكثف في النظام الدائم.

0.5

5.1. نستبدل في التركيب السابق المكثف العادي بمكثف فائق سعته  $C_1 = 10^3 F$  ونغلق من جديد قاطع التيار  $K$ .

أ. حدد، معللا جوابك، تأثير استبدال المكثف العادي بالمكثف الفائق على مدة الشحن.

0.5

ب. نعتبر  $\mathcal{E}_{e1}$  الطاقة الكهربائية المخزونة في المكثف الفائق عند نهاية الشحن. أحسب قيمة النسبة  $\frac{\mathcal{E}_{e1}}{\mathcal{E}_e}$ .

0.5

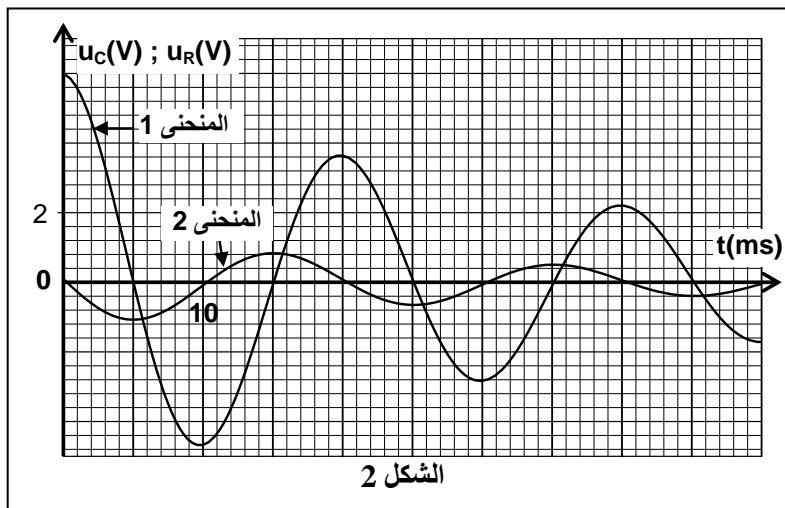
استنتج فائدة المكثف الفائق مقارنة مع المكثف العادي.

## 2. انتقال الطاقة بين مكثف ووشيجة في دائرة RLC متوالية

نعوض في تركيب الشكل (1) المولد المؤتمل للتوتر بوشيجة معامل تحريضها  $L$  ومقاومته مهمله، ونستعمل مكثفا عاديا سعته  $C = 10 \mu F$  مشحونا كليا، ثم نغلق قاطع التيار عند اللحظة  $t = 0$ . نتم الحصول، بواسطة وسيط معلوماتي

ولاقط التوتر، على المنحنيين (1) و (2) الممثلين لتغيرات كل من التوتر  $u_C(t)$  وبين مربطي المكثف والتوتر  $u_R(t)$

بين مربطي الموصل الأومي (الشكل 2).



الشكل 2

1.2 0.25 بين أن المنحنى (1) يمثل تغيرات التوتر  $u_C(t)$ .

2.2 0.75 عين مبيانيا قيمة شبه الدور  $T$ . استنتج قيمة معامل التحريض  $L$  للوشية باعتبار الدور الخاص  $T_0$  للتذبذبات

الكهربائية الحرة غير المخمدة يساوي شبه الدور  $T$  (نأخذ  $\pi^2 = 10$ ).

3.2 0.75 يعبر عن الطاقة الكلية  $\mathcal{E}$  للدائرة بالعلاقة  $\mathcal{E} = \mathcal{E}_e + \mathcal{E}_m$ ، حيث  $\mathcal{E}_e$  الطاقة الكهربائية المخزونة في المكثف و  $\mathcal{E}_m$  الطاقة المغناطيسية المخزونة في الوشية. حدد عند اللحظة  $t = 15 \text{ ms}$  قيمة الطاقة الكلية للدائرة.

التمرين 3 (5 نقط): مميزات بعض المقادير المرتبطة بحركة جسم صلب

نصادف في حياتنا اليومية حركات مستقيمة تختلف طبيعتها حسب نوعية التأثيرات الميكانيكية، ويسمح تطبيق قوانين نيوتن بتحديد طبيعة هذه الحركات ومميزات بعض المقادير المرتبطة بها.

يهدف هذا التمرين إلى دراسة حركة جسم صلب في حالتين، حيث يخضع في الحالة الأولى إلى قوة ثابتة ويخضع في الحالة الثانية إلى قوة ارتداد.

1. الحالة الأولى: دراسة حركة إزاحة جسم صلب فوق مستوى أفقي

نضع جسما صلبا (S) مركز قصوره  $G$  وكتلته  $m$  فوق مستوى أفقي، ونطبق عليه بواسطة خيط قوة  $\vec{F}$  ثابتة أفقية منحاه هو منحنى الحركة. لدراسة حركة  $G$  نختار معلما  $(A, \vec{i})$  مرتبطا بالأرض، ونعتبر لحظة انطلاق  $G$  من  $A$  بدون سرعة بدئية أصلا للتواريخ ( $t = 0$ ). يمر  $G$  من الموضع  $B$  في اللحظة  $t_B$  بالسرعة  $\vec{v}_B$  (الشكل 1).

المعطيات:

• نهمل جميع الاحتكاكات؛

•  $v_B = 2 \text{ m.s}^{-1}$  ؛  $t_B = 2 \text{ s}$  ؛  $m = 0,25 \text{ kg}$ .

1.1 1 بتطبيق القانون الثاني لنيوتن، أثبت أن المعادلة التفاضلية التي

يحققها  $x_G$  أفصول  $G$  في المعلم  $(A, \vec{i})$  هي:  $\frac{d^2 x_G}{dt^2} = \frac{F}{m}$ .

استنتج طبيعة حركة  $G$ .

2.1 0.5 أوجد التعبير العددي لمتجه التسارع  $\vec{a}_1$  لحركة  $G$ .

3.1 0.25 أحسب شدة القوة  $\vec{F}$ .

2. الحالة الثانية: دراسة حركة مجموعة متذبذبة {جسم صلب - نابض}

نثبت الجسم الصلب (S) السابق بطرف نابض أفقي لفاته غير متصلة وكتلته مهمة وصلابته  $K$ . الجسم (S) قابل للانزلاق بدون احتكاك فوق مستوى أفقي. لدراسة حركة  $G$  نختار معلما  $(O, \vec{i})$  مرتبطا بالأرض، حيث يكون أفصول  $G$  منعما عند التوازن ( $x_G = 0$ ) (الشكل 2).

نزيح الج سم (S) أفقيا عن موضع توازنه في المنحنى الموجب بالمسافة  $X_0 = 4 \text{ cm}$ ، ثم نحرره بدون سرعة بدئية عند اللحظة  $t = 0$ .

1.2 0.75 بتطبيق القانون الثاني لنيوتن، أثبت المعادلة التفاضلية التي يحققها الأفصول  $x_G$ .

2.2 0.75 ينجز المتذبذب 10 تذبذبات في المدة الزمنية  $\Delta t = 10 \text{ s}$ . أوجد قيمة  $K$  (نأخذ  $\pi^2 = 10$ ).

3.2 0.5 حل المعادلة التفاضلية يكتب  $x(t) = X_m \cdot \cos\left(\frac{2\pi}{T_0} \cdot t + \varphi\right)$ . أوجد التعبير العددي لـ  $x(t)$ .

4.2 0.75 أوجد التعبير العددي لـ  $\dot{x}(t)$  سرعة مركز القصور  $G$ . حدد قيمتها عند مرور  $G$  من موضع التوازن في المنحنى الموجب للمرة الأولى.

3 0.5 نؤمز  $\vec{a}_2$  لمتجه التسارع لحركة  $G$  في الحالة الثانية. قارن  $\vec{a}_1$  و  $\vec{a}_2$ .

